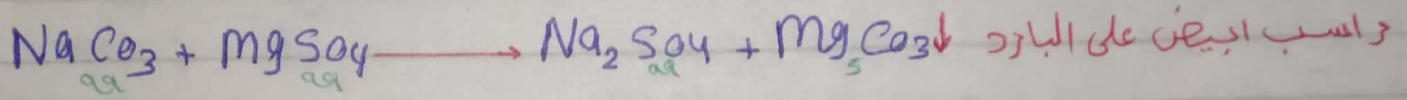
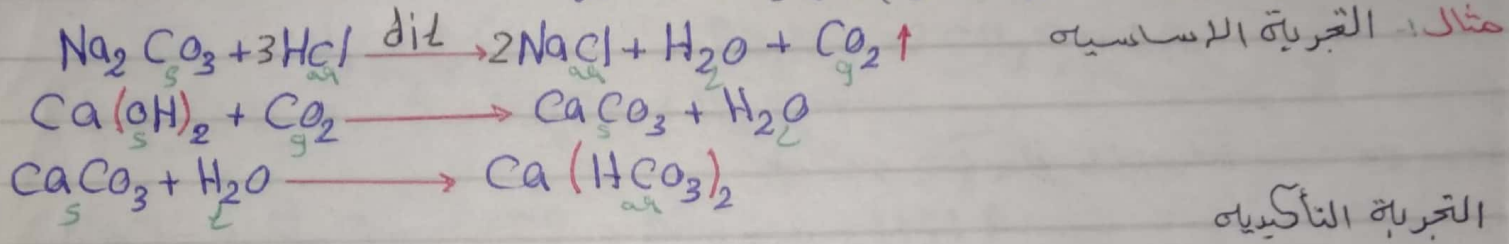
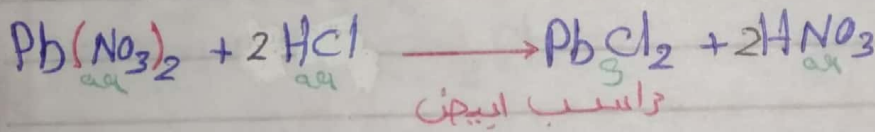


الشق الحامضي "الديون" : هو ذرة او مجموعة من الذرات التي تحمل الشحنة السالبة .
 الشق القاعدي "الكاتيون" : هو الذرة او مجموعة من الذرات التي تحمل الشحنة الموجبة .
 الأساس العلمي في الكشف عن :-

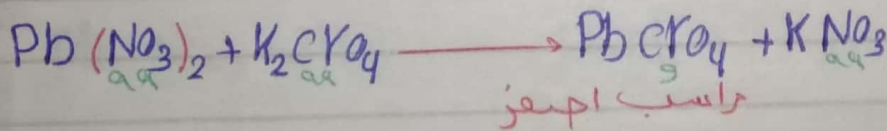
الشقوق الحامضية ؟ ان الحمض الأكثر ثباتاً يحدد الحمض الأقل ثباتاً على هيئة غاز حامضي له لون مميز او خواص كيميائية مميزة .



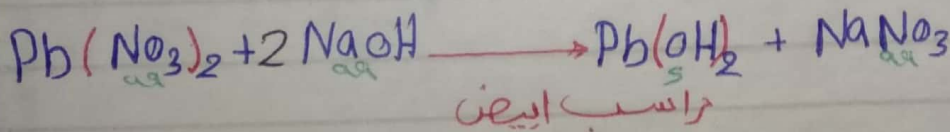
الشقوق القاعدية : مبني على أساس اختلاف درجة الذوبان في الماء حيث انها تنفصل على هيئة رواسب ولكنها مختلفة في درجة الذوبان الرواسب على هيئة كلوريدات



التجربة التأكيدية (١)



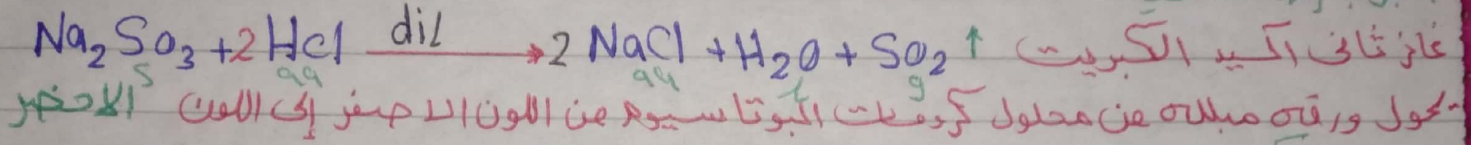
التجربة التأكيدية (٢)



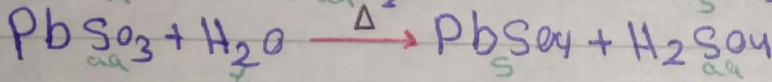
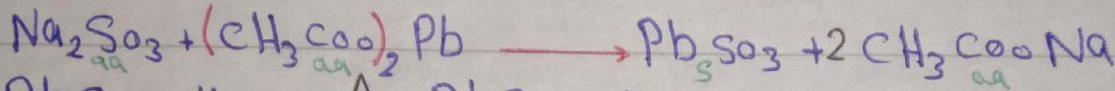
الذرة ١- لها اصغر وحدة بنائية للمادة تحمل الخواص الكيميائية المميزة للعنصر
 الايون : هو ذرة او مجموعة من الذرات اكتسبت او فقدت الكترون او اكثر لتصبح اكثر استقراراً ولها يشبه اقرب غاز خامل

مجموعه حمض الهيدروكلوريك المضعف: HCl

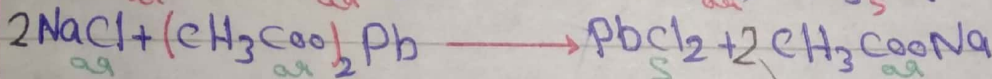
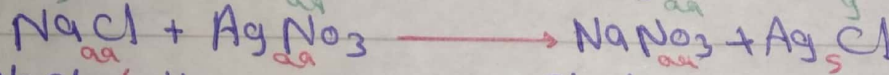
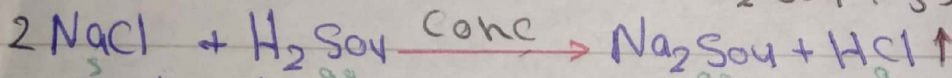
التجربه الاساسيه



التجربه التأكيديه



مجموعه حمض الكبريتيك المركز: H_2SO_4

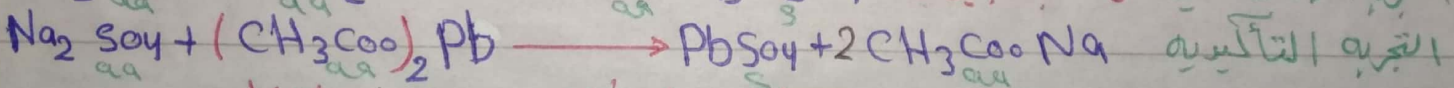
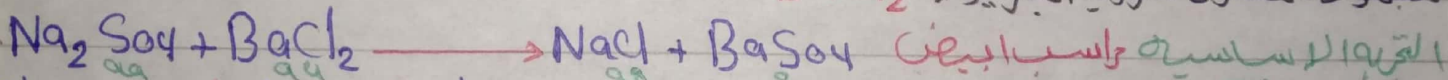


التجربه الاساسيه

التجربه التأكيديه (١)

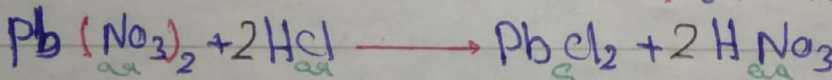
التجربه التأكيديه (٢)

مجموعه محلول كلوريد الباريوم $BaCl_2$

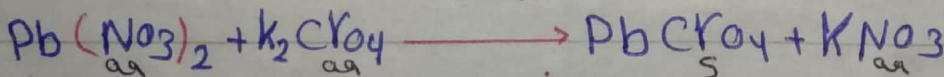


راسب ابيض لا يذوب في HCl

المجموعه القليله الاولى (الشقوق القاعديه)



راسب ابيض

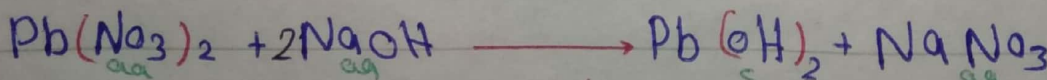


راسب اصفر

التجربه الاساسيه

التجربه التأكيديه (١)

التجربه التأكيديه (٢)



راسب ابيض